PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-199164

(43)Date of publication of application: 24.07.2001

(51)Int.Cl.

B41M 5/26B41M 5/30

(21)Application number: 2000-008856

(71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing:

18.01.2000

(72)Inventor: AONO TOSHIAKI

(54) RECORDING MATERIAL

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a recording matezial, which can prevent cracks from developing during a storage under lowly humid conditions or the like while curlings are prevented from occurring. SOLUTION: In the recording material having at least an image recording layer and a protective layer on a support, the total coated dry thickness in the image recording layer side is made thicker than 15 μm and a swelling inorganic lamellar compound. Or, in the recording material having at least the image recording layer and the protective layer on the support, a second protective layer is provided between the image recording layer and the protective layer under the conditions that the total coated dry thickness in the image recording layer side is made thicker than 15 µm and the swelling inorganic lamellar compound is included in the second protective layer.

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-199164

(P2001-199164A)

(43)公開日 平成13年7月24日(2001.7.24)

(51) Int.Cl.7

識別記号

FI

テーマコート*(参考)

B 4 1 M 5/26

5/30

B 4 1 M 5/18

101E 2H026

E

D

1028

103

審査請求 未請求 請求項の数4 〇L (全23頁)

(21)出願番号

特願2000-8856(P2000-8856)

(22)出願日

平成12年1月18日(2000.1.18)

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社

神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者 青野 俊明

静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真

フイルム株式会社内

(74)代理人 100079049

弁理士 中島 淳 (外3名)

Fターム(参考) 2H026 AA07 AA11 BB01 BB41 DD32

FF07 FF11 FF13

(54) 【発明の名称】 記録材料

(57)【要約】

【課題】 カーリングを防止しつつ、低湿条件下での保存時のひび割れ等を防止することができる記録材料の提供

【解決手段】 支持体上に少なくとも画像記録層と保護層を有する記録材料において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15μm以上であって、前記保護層に膨潤性無機層状化合物を含有することを特徴とする記録材料、及び支持体上に少なくとも画像記録層と保護層及び前記画像記録層と前記保護層との間に第2保護層を有する記録材料において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15μm以上であって、前記第2保護層に膨潤性無機層状化合物を含有する記録材料である。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に少なくとも画像記録層と保護層を有する記録材料において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15μm以上であって、前記保護層に膨潤性無機層状化合物を含有することを特徴とする記録材料。

【請求項2】 支持体上に少なくとも画像記録層と保護層及び前記画像記録層と前記保護層との間に第2保護層を有する記録材料において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15μm以上であって、前記第2保護層に膨潤性無機層状化合物を含有することを特徴とする記録材料。

【請求項3】 前記画像記録層が、電子供与性無色染料と電子受容性化合物を含有する感熱記録層(A)と、最大吸収波長が360±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含む感熱記録層(B)と、最大吸収波長が400±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(C)とからなり、前記第2保護層が前20記感熱記録層上に設けられた光透過率調整層であって、該光透過率調整層に膨潤性無機層状化合物を含有することを特徴とする請求項2に記載の記録材料。

【請求項4】 前記画像記録層が、最大吸収波長が340±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(D)と、最大吸収波長が360±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(E)と、最大吸収波長が400±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(F)とからなり、前記第2保護層が前記画像記録層上に設けられた光透過率調整層であって、該光透過率調整層に膨潤性無機層状化合物を含有することを特徴とする請求項2に記載の記録材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は記録材料に関し、さらに詳しくは低湿下での画像記録層や保護層のひび割れ 40 を防止するのに好適な記録材料に関する。

[0002]

【従来の技術】感熱記録はその記録装置が簡便で信頼性が高くメンテナンスが不要であることから近来発展してきており、その感熱記録材料としては従来から電子供与性無色染料と電子受容性化合物との反応を利用したもの、ジアゾニウム塩化合物とカプラーとの反応を利用したものなどが広く知られている。感熱記録材料、特に、多色の感熱記録材料では各感熱記録層の混色を防止するため、感熱記録層と感熱記録層との間に、中間層が設け50

られる。この中間層は、発色物質の透過を抑制して混色を防止するだけでなく、酸素の透過を抑制して、光と酸素とによる地肌部の着色や、画像部の変色や褪色を防止するという機能をも有している。また、光定着性を高めるために、感熱記録層と保護層との間に光透過率調整層が設けられることがある。

【0003】このような感熱記録材料においては、支持体の感熱記録層側に形成される塗布層が15μm以上になるものがあり、これらの感熱記録材料では、低湿条件下で保存すると、記録材料に曲げの力がかかると、ひび割れを起こしやすくなる。特に記録層に固形分散物やマイクロカプセル類を含有する感熱記録材料や保護層に顔料類を含有する感熱記録材料においてはその傾向が大きい。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明者は、特開平8 - 282112号公報にて感熱記録材料のバック層に膨潤性無機層状化合物を含有させることにより表面側へのカーリングを防止できることを開示した。しかしながら、その後研究で保護層、または第2保護層に膨潤性無機層状化合物を用いても表面層側・裏面層側の両方のカーリングを抑制できることを見出した。したがって、本発明の目的は、カーリングを防止しつつ低湿条件下に保存した場合にもひび割れが生じにくい記録材料を提供することにある。

[0005]

【課題を解決するための手段】上記した目的は、(1) 支持体上に少なくとも画像記録層と保護層を有する記録 材料において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが1 5 μ m以上であって、前記保護層に膨潤性無機層状化合 物を含有することを特徴とする記録材料、及び(2)支 持体上に少なくとも画像記録層と保護層及び前記画像記 録層と前記保護層との間に第2保護層を有する記録材料 において、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15 u m以上であって、前記第保護層に膨潤性無機層状化合物 を含有することを特徴とする記録材料によって達成され る。(2)の記録材料においては、特に前記画像記録層 が、電子供与性無色染料と電子受容性化合物を含有する 感熱記録層(A)と、最大吸収波長が360±20nm であるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物 と熱時反応して呈色するカプラーを含む感熱記録層 (B) と、最大吸収波長が400±20nmであるジア ゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応 して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(C)とか らなり、前記第2保護層が前記感熱記録層上に設けられ た光透過率調整層であって、該光透過率調整層に膨潤性 無機層状化合物を含有するカラー感熱記録材料が好まし い。また、(2)の記録材料においては、前記画像記録

層が、最大吸収波長が340±20 n mであるジアゾニ

ウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して

呈色するカプラーを含有する感熱記録層(D)と、最大 吸収波長が360±20nmであるジアゾニウム塩化合 物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカ プラーを含有する感熱記録層(E)と、最大吸収波長が 400±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジア ゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含 有する感熱記録層(F)とからなり、前記第2保護層が 前記感熱記録層上に設けられた光透過率調整層であっ て、該光透過率調整層に膨潤性無機層状化合物を含有す るカラー感熱記録材料が好ましい。

[0006]

【発明の実施の形態】以下、本発明の好ましい実施の形態を説明する。

(1)本発明の記録材料は、支持体上に少なくとも画像記録層と保護層を有する記録材料、または(2)支持体上に少なくとも画像記録層と保護層及び前記画像記録層と前記保護層との間に第2保護層を有する記録材料であって、前記画像記録層側の全塗布乾燥厚みが15μm以上である。この全塗布乾燥厚みとは、画像記録層側に形成される各々の層の合計の塗布乾燥厚みであり、したがって、支持体の裏面に形成されるバックコート層の厚みは含まない。

【0007】画像記録層側の全塗布乾燥厚みが 15μ m以上の記録材料、とくに感熱記録材料において、低湿条件下で保存するとき、記録材料に曲げの力がかかると、ひび割れを起こりやすくなるが、本発明の記録材料ではこのような現象は起こりにくくなる。(1)記録材料においては、保護層に膨潤性無機層状化合物が含有され、

(2) 記録材料においては、第2保護層に膨潤性無機層 状化合物が含有される。

【0009】上記雲母群において、NaテトラシリリックマイカNaMg2.6(<math>Si.00)F2、Na又はLiテニオライト(<math>Na, Li)Mg2 Li(Si.00)F2、Taylor Correction (Si.00)Taylor Correction (Si.0

【0010】本発明で使用する水膨潤性の合成雲母のアスペクト比は50以上であり、好ましくは100以上、特に好ましくは200以上である。尚、アスペクト比は粒子の長径に対する厚さの比である。アスペクト比が大きい程、ひび割れ防止、カーリング防止の効果が大き

い。本発明で使用する水膨潤性の合成雲母の粒子径は、その平均長径が0. $3\sim20~\mu$ m、好ましくは0. $5\sim10~\mu$ m、特に好ましくは $1\sim5~\mu$ mである。又、該粒子の平均の厚さは0. $1~\mu$ m以下、好ましくは0. $0.5~\mu$ m以下である。

【0011】保護層(第2保護層を含む)における膨潤性無機層状化合物、特に水膨潤性の合成雲母の使用量は、バインダーの量に対し、重量比で1~40重量%、好ましくは1.5~30重量%、より好ましくは2/20重量%である。保護層における膨潤性無機層状化合物の量が1重量%よりも少ないと、本発明の所期するひび割れ防止の効果がなく、40重量%を超えると、光沢性が低下することがある。

【0012】また、保護層には、無機超微粒子を含有することができる。無機超微粒子とは、平均一次粒径が0.1 μ m以下の無機微粒子を指し、平均一次粒径が0.1 μ m以下であれば特に制限はないが、分散液での最大粒子径(分散液中での粒径分布の大きい方でのしきい値)が0.5 μ m以下が好ましく、0.4 μ m以下がより好ましく、0.35 μ m以下が特に好ましい。また、分散液での粒子径が0.35 μ m以上の(凝集)粒子の頻度が5%以下、好ましくは1%以下であり、0.25 μ m以上の(凝集)粒子の頻度が5%以下であることが特に好ましい。なお、粒子径は公知の方法、例えばCOULTER N4型サブミクロン粒径分析装置(日科機)などにより測定することができる。

【0013】無機超微粒子としては、硫酸バリウム、酸化亜鉛、酸化マグネシウム、酸化鉛、酸化ジルコニウム、コロイダルシリカ、又はアルミナの無機超微粒子が好ましく、この中でも、硫酸バリウム、コロイダルシリカ、酸化ジルコニウム、およびアルミナが特に好ましい。

【0014】また、上記無機超微粒子は、それぞれ単独で使用してもよく、2種以上併用してもよい。特に、コロイダルシリカは活性が高く、多層同時塗布を行う際に組合せによっては他層の化合物との相互作用により塗布ムラを生じ、得られる感熱記録材料の表面平滑性が損なわれる場合がある。従って、コロイダルシリカを用いる場合には、コロイダルシリカと他の無機超微粒子とを併用するのが好ましく、その配合割合(コロイダルシリカ/他の無機超微粒子)は重量比で1/9~6/4が好ましく、2/8~5/5の配合割合がさらに好ましい。また、併用する無機超微粒子の組合せが好ましく、コロイダルシリカと硫酸バリウムとの組合せが好ましく、コロイダルシリカと硫酸バリウムとを2/8~5/5の配合割合で併用するのがより好ましい。

【0015】本発明において、無機超微粒子の保護層への添加量はバインダーに対して、10~100重量%、好ましくは20~60重量%である。無機超微粒子の添加量が10重量%より少ないと無機超微粒子の添加効

ЭU

果が不十分になり、1g/m゚を超えると光沢性が低下 する場合がある。

【0016】本発明の保護層を形成するための塗布液 に、この無機超微粒子を配合する方法としては、微粒子 同士の凝集を防止し、樹脂粒子表面への均一な吸着を達 成するために、カルボキシメチルセルロース、ゼラチ ン、ポリビニルアルコールのような水性分散樹脂ととも に樹脂溶液として配合する方法、コロイド分散物を各種 ミル等で調製したのち配合する方法などを採用すること が、効果及び製造上の観点から好ましい。

【0017】また、保護層におけるバインダーとして は、例えば、シリコーン変性ポリマー、ゼラチン、メチ ルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキ シエチルセルロース、でんぷん類、寒天、κーカラギナ ン、アラビアゴム、カゼイン、スチレン一無水マレイン 酸共重合体加水分解物、エチレンー無水マレイン酸共重 合体加水分解物、イソブチレン一無水マレイン酸共重合 体加水分解物、ポリビニルアルコール、変性ポリビニル アルコール等のポリビニルアルコール系化合物、アルキ ルエーテル変性ポリビニルアルコール、ポリアクリルア ミド等が挙げられる。中でも、本発明者等が出願した特 願平10-297396号に記載のアルキルエーテル変 性ポリビニルアルコールが好ましく、必要に応じて、他 の上記バインダーを併用してもよい。

【0018】前記アルキルエーテル変性ポリビニルアル コールを用いると、保護層の表面にアルキル基が配向さ れ易く、該表面は、対感熱ヘッドの動摩擦係数を低下し て印画故障を低減するとともに、印画面の平滑性(光沢 性)及び発色濃度の向上を図ることができる。また、保 護層表面の静摩擦係数が低下すると、プリンタ等で記録 30 する際における、感熱記録材料等のメディアの走行性を 良好とすることができる。さらに、アルキルエーテル変 性ポリビニルアルコールは、ポリビニルアルコール系の 特徴である耐光性、被膜強度に優れるという特性をも発 揮するとともに、表面に疎水性基が配向することによる 耐水性の向上にも寄与する。

【0019】保護層中における、前記アルキルエーテル 変性ポリビニルアルコールの含有量としては、保護層の バインダの全重量に対して50重量%以上が好ましく、 80重量%以上がより好ましい。前記含有量が、50重 40 量%未満であると、アルキルエーテル変性ポリビニルア ルコールを用いたことによる、既述の特性が十分に得ら れないことがある。

【0020】保護層に用いる水性バインダーとしては、 シリコーン変性ポリマーも好ましい。前記シリコーン変 性ポリマーとしては、シリコーングラフトポリマー、シ リコーンブロックポリマー、シリコーン変性アクリルポ リマー、シリコーン変性ポリビニルアルコール等が挙げ られる。更に上記の中でも、シリコーングラフトポリマ 一が好ましく、該シリコーングラフトポリマーとして

は、シリコーングラフトアクリルポリマー、シリコーン グラフト変性ポリビニルアルコールが好適に挙げられ る。即ち、シリコーン変性ポリマーを構成する幹ポリマ 一の特徴としては、造膜性、耐熱性、耐光性に優れ、被 膜強度に優れる高いTg(ガラス転移点)を有する樹脂 特性をもつものであればいずれの樹脂でもよいが、中で も特に、アクリル系樹脂、ポリビニルアルコール系樹脂 が好ましい。本発明者等が出願した特願平9-8305 2号に記載のシリコーン変性ポリマーの具体例が本発明 10 においても好適に用いることができる。

【0021】シリコーン変性ポリマーのTg(ガラス転 移点)としては、60℃以上が好ましく、80℃以上が より好ましく、100℃以上が最も好ましい。前記Tg (ガラス転移点) が60℃未満であると、印字時のヘッ ドとの滑性が低下することがある。

【0022】保護層のバインダー中における、シリコー ン変性ポリマーの含有量としては、5~100重量%が 好ましく、50~90重量%がより好ましい。前記含有 量が、5重量%未満であると、既述のシリコーン変性ポ リマーによる特性、即ち、耐熱性、耐光性、被膜強度が 十分に得られないことがある。

【0023】前記他の水性バインダー成分のように、地 肌部及び印画面において表面平滑性が高く、光沢性に優 れる点で、セット乾燥可能な水溶性のポリマーは好適で ある。セット乾燥可能な水溶性ポリマーとは、加熱時 (例えば、40℃前後)では所定の粘度を呈して塗布が 可能となり、その後冷却(例えば、5℃~15℃)する と粘度が上昇し流動状態が停止してゲル化する水溶性ポ リマーを意味する。

【0024】中でも、シリコーン変性ポリマーとの相溶 性に優れる点で、ゼラチンが特に好ましい。ゼラチンと シリコーン変性ポリマーとを用いる場合、その比率(シ リコーン変性ポリマー/ゼラチン)としては、重量比で $50/50\sim90/10$ が好ましい。

【0025】また、前記水性バインダーのうち、前記ポ リビニルアルコール系化合物を用いる場合、シリコーン 変性ポリマーとの相溶性の観点から、シラノール変性ポ リビニルアルコールが好ましく、また、該シラノール変 性ポリビニルアルコールは、ゲル化剤としてのホウ酸又 はその塩と併用することにより、セット乾燥可能な水溶 性ポリマーとして使用することができる。シラノール変 性ポリビニルアルコールとシリコーン変性ポリマーとを 用いる場合、その比率(シリコーン変性ポリマー/シラ ノール変性ポリビニルアルコール)としては、重量比で 5/95~95/5が好ましく、50/50~90/1 0がより好ましい。

【0026】前記シリコーン変性ポリマーは、単独では セット乾燥が難しく、上記したセット乾燥可能な水溶性 ポリマーと併用することによって保護層の形成が容易と 50 なる。このような方法で形成される保護層の場合、保護

層の表面付近に比較的高いTg(ガラス転移点)のシリ コーン変性ポリマーが配向されやすくなる。したがっ て、保護層の表面側では、硬度が高く、感熱記録ヘッド 等の粘着、カス付着等を防止することができ、かつ、感 熱記録ヘッド等による保護層表面の平滑処理効果が付与 され、感熱記録ヘッド等の追従性が良好で印字故障が無 く発色濃度を高めることが可能となる。

【0027】前記水性バインダーとしては、合成ゴムラ テックスあるいは合成樹脂エマルジョン等を使用するこ ともできる。前記合成ゴムラテックス、合成樹脂エマル ジョンを構成する単量体としては、例えば、アクリル酸 エステル、メタクリル酸エステル、クロトン酸エステ ル、ビニルエステル、マレイン酸ジエステル、フマル酸 ジエステル、イタコン酸ジエステル、アクリルアミド 類、メタクリルアミド類、ビニルエーテル類、スチレン 類、アクリロニトリル等が挙げられる。

【0028】また、シリコーン変性ポリマー及び/又は 水性バインダーには、これらと架橋反応する架橋剤を併 用することが好ましい。さらに、シリコーン変性ポリマ 一及び/又は水性バインダーは、官能基としてカルボキ シ基、アミノ基、アンモニウム塩基、ヒドロキシ基、ス ルフィン酸(又はその塩)基、スルホン酸(又はその 塩) 基及びグリシジル基より選ばれる少なくとも1種の 官能基を有することが望ましい。

【0029】前記架橋剤としては、例えば、ビニルスル ホン系化合物、アルデヒド系化合物(ホルムアルデヒ ド、グルタールアルデヒド、ジアルデヒドスターチ 等)、エポキシ系化合物、オキサジン系化合物、トリア ジン系化合物、特開昭62-234157号公報に記載 の高分子硬膜剤、メチル化メラミン、ブロックドイソシ アネート、メチロール化合物、カルボジイミド樹脂等を 使用することができる。中でも、ビニルスルホン系化合 物、アルデヒド系化合物、エポキシ系化合物、オキサジ ン系化合物、トリアジン系化合物、特開昭62-234 157号公報に記載の高分子硬膜剤が好適である。

【0030】前記変性ポリビニルアルコールの中でも、 特にシラノール変性ポリビニルアルコールは好ましく、 これはそれ自体で耐水性等を向上させることができ、該 耐水性をさらに向上させる目的で、シラノール変性ポリ ビニルアルコールと共に架橋剤及びその反応を促進する 触媒を用いることが有効である。

【0031】また、保護層には、上記の成分の他に顔 料、潤滑剤、界面活性剤、マット剤等を加えることがで き、顔料には有機顔料、無機顔料量等が使用できる。前 記潤滑剤としては、シリコーンオイル、ワックス等が挙 げられる。前記シリコーンは、非水溶性の場合、エマル ジョンとして添加し、水溶性の場合、そのまま塗布液に ブレンドして用いることができる。

【0032】前記ワックスとしては、常温下では固体状 態にあり、かつ30~200℃に融点を有する化合物

で、天然ワックス及び合成ワックスのいずれをも好適に 用いることができる。前記天然ワックス及び合成ワック スとしては、既述の固体分散物に使用可能なものと同様 のものを用いることができ、中でも、50~150℃に 融点を持つものが好ましい。

【0033】前記マット剤としては、大麦、小麦、コー ン、米、豆類より得られる澱粉等の微粒子のほか、セル ロースファイバー、ポリスチレン樹脂、エポキシ樹脂、 ポリウレタン樹脂、尿素ホルマリン樹脂、ポリ(メタ) アクリレート樹脂、ポリメチル(メタ)アクリレート樹 脂、塩化ビニル又は酢酸ビニル等の共重合体樹脂、ポリ オレフィン等の合成高分子の微粒子、炭酸カルシウム、 酸化チタン、カオリン、水酸化アルミニウム、シリカ、 酸化亜鉛等の無機物の微粒子等が挙げられる。前記マッ ト剤は、1種のみならず、2種以上を併用することもで きる。

【0034】保護層塗液は、感熱記録層上にバーコータ ー、エアナイフコーター、ブレードコーター、カーテン コーター等の装置を用いて塗布、乾燥され、本発明の保 護層を得る。但し、保護層は記録層と同時に塗布しても 構わないし、また感熱記録層塗布後、一旦感熱記録層を 乾燥させ、その上に塗布しても構わない。保護層の乾燥 塗布量は、 $0.1 \sim 3 g/m^c$ が好ましく、さらに好ま しくは $0.3\sim2.0$ g/m² である。塗設量が大きい と著しく熱感度が低下してしまうし、あまりに低い塗設 量では保護層としての機能(耐摩擦性、潤滑性、耐傷性 等)を発揮できない。また、保護層塗布後、必要に応じ てキャレンダー処理を施しても良い。

【0035】次に本発明の記録材料においては、画像記 録層と保護層との間の中間層に膨潤性無機層状化合物が 含有される。この中間層としては、例えば、2つ以上の 記録層と保護層との間に形成される中間層、特にフルカ ラーの感熱記録層の場合、支持体上に光定着型感熱記録 層と光定着する波長領域における光透過率が定着後に減 少する光透過率調整層を有し、この上に保護層を有する 感熱記録材料において、、前記光透過率調整層に膨潤性 無機層状化合物を含有させることができる。

【0036】本発明において、中間層としての光透過率 調整層に含有される膨潤性無機層状化合物の添加量は、 光透過率調整層におけるバインダーに対して、1~10 ○重量%、好ましくは2~50重量%、より好ましくは 3~30重量%である。膨潤性無機層状化合物の添加量 が1重量%よりも少ないと、本発明の所期するひび割れ の防止効果が低く、100重量%よりも多いと表面平滑 性が低下し光沢性が悪化するという問題がある。

【0037】本発明において、膨潤性無機層状化合物を 含有する光透過率調整層は、酸素遮断性を有すると共に 者紫外線吸収剤の前駆体として機能する成分を含有して おり、定着に必要な領域の波長の光照射前は紫外線吸収 50 剤として機能しないので、光透過率が高く、光定着型感

熱記録層を定着する際、定着に必要な領域の波長を十分 に透過させ、また、可視光線の透過率も高く、感熱記録 層の定着に支障は生じない。

9

【0038】この紫外線吸収剤の前駆体は、光定着型感熱記録層の光照射による定着に必要な領域の波長の光照射が終了した後、光または熱などで反応することにより紫外線吸収剤として機能するようになり、紫外線領域の定着に必要な領域の波長の光は紫外線吸収剤によりその大部分が吸収され、透過率が低くなり、感熱記録材料の耐光性が向上するが、可視光線の吸収効果がないから、可視光線の透過率は実質的に変わらない。光透過率調整層の特性は、光定着型感熱記録層の特性に応じて任意に選定することができる。

【0039】本発明の第2保護層に使用する水性ポリマーは、特に制限はなく、ポリビニルアルコール系、ポリアミド系、アミド基及びカルボキシル基を有するポリマー等の水性ポリマーを用いることができる。この中でも、常温での低酸素透過率と、ほう酸またはその塩の添加によるセット乾燥が可能になる点で、ポリビニルアルコール系の水性ポリマーが好ましく、モノマー単位として、少なくともビニルアルコールを70%以上含有する変性ポリビニルアルコールがより好ましい。また、変性ポリビニルアルコールがより好ましい。また、変性ポリビニルアルコールがより好ましい。カルボキシ変性ポリビニルアルコール、およびエポキシ変性ポリビニルアルコールが好ましい。

【0040】また、. 膨潤性無機層状化合物、特に水膨潤性の合成雲母を含有させた第2保護層は、層の透明性を悪化させることがなく、発色物質に対するバリアー性能が良好であるので、水溶性高分子等のバインダーのみからなる第2保護層の厚さの5~45%で同等のバリアー性能を有する。すなわち、バリアー性能を高めることで、第2保護層の膜厚を薄くすることができ、シャープネス、感度(印字スピード)、記録材料の耐カーリング性をも改善することができる。

【0041】本発明の画像記録層は、モノカラーの感熱記録層でも良いが、フルカラーの感熱記録層が好ましく、また、支持体上にジアゾニウム塩化合物とカップリング反応するカプラーとバインダーとを主成分とする感熱記録層を少なくとも一層有するものが望ましい。特に、感熱記録層はシアン、イエロー、マゼンタともにジアゾ系で形成された感熱記録層を有するものが望ましい。

【0042】本発明における感熱記録層において、各感熱記録層の色相を変えることにより、多色の感熱記録材料が得られる。すなわち、各感熱記録層の発色色相を減色混合における3原色、イエロー、マゼンタ、シアンとなるように選べばフルカラーの画像記録が可能となる。この場合、支持体面に直接、積層(感熱記録層の最下層)される感熱記録層の発色機構は、電子供与性染料と

電子受容性染料からなる発色系、例えば、ジアゾニウム 塩と該ジアゾニウム塩と反応呈色するカプラーとからジ アゾ発色系、塩基性化合物と接触して発色する塩基発色 系、キレート発色系、求核剤と反応して脱離反応を起こ し発色する発色系等のいずれでもよいが、ジアゾ発色系 が望ましく、この感熱記録層上に最大吸収波長が異なる ジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と反応 し呈色するカプラーとを各々含有する光定着型感熱記録 層を2層設け、この層上に膨潤性無機層状化合物を含有 する光透過率調整層(第2保護層)、最外保護層を設け るのが望ましい。

【0043】本発明において上記の感熱記録層を積層してもよく、各感熱記録層の色相を変えることにより、多色の感熱記録材料を得ることもできる。その層構成は特に限定されるものではないが、特に感光波長の異なる2種のジアゾニウム塩化合物とそれぞれのジアゾニウム塩化合物と熱時反応して異なった色相に発色するカプラーを組み合わせた感熱記録材料及び、感光波長の異なる三種のジアゾニウム塩化合物とそれぞれのジアゾニウム塩化合物と熱時反応して異なった色相に発色するカプラーを組み合わせた感熱記録層3層を積層した多色感熱記録材料が好ましいが、特に後者がより好ましい。

【0044】また、画像記録層が、電子供与性無色染料 と電子受容性化合物を含有する感熱記録屬(A)と、最 大吸収波長が360±20nmであるジアゾニウム塩化 合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色する カプラーを含む感熱記録層(B)と、最大吸収波長が4 00±20nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾ ニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有 する感熱記録層(C)とからなり、前記第2保護層が前 記感熱記録層上に設けられた光透過率調整層であって、 該光透過率調整層に膨潤性無機層状化合物を含有する感 熱記録材料、及び 画像記録層が、最大吸収波長が34 0±20 nmであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニ ウム塩化合物と熱時反応して呈色するカプラーを含有す る感熱記録層(D)と、最大吸収波長が360±20n mであるジアゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合 物と熱時反応して呈色するカプラーを含有する感熱記録 層(E)と、最大吸収波長が400±20nmであるジ アゾニウム塩化合物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反 応して呈色するカプラーを含有する感熱記録層(F)と からなり、前記第2保護層が前記画像記録層上に設けら れた光透過率調整層であって、該光透過率調整層に膨潤 性無機層状化合物を含有する感熱記録材料が特に好まし

なるように選べばフルカラーの画像記録が可能となる。 【0045】本発明において、感熱記録層に用いられる この場合、支持体面に直接、積層(感熱記録層の最下 発色成分としては、従来公知のものが使用できるが、特 層)される感熱記録層の発色機構は、電子供与性染料と 50 にジアゾニウム塩化合物とカプラーとの反応を利用した

もの、または電子供与性無色染料と電子受容性化合物と の反応を利用したものが好ましく、ジアゾニウム塩化合 物と該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色するカ プラーを含有する感熱記録層に用いられる化合物として は、ジアゾニウム塩化合物、該ジアゾニウム塩化合物と 反応して色素を形成しうるカプラーのほか、ジアゾニウ ム塩化合物とカプラーとの反応を促進する塩基性物質等 が挙げられる。ジアゾニウム塩化合物とは以下に表され る化合物であり、これらはAr部分の置換基の位置や種 のである。

[0046] 【化1】

【0047】Arはアリール基を、X は酸アニオンを 表す。

【0048】本発明におけるジアゾニウム塩化合物の具 体的化合物としては、4-(N-(2-(2, 4-i)tert-アミルフェノキシ) ブチリル) ピペラジノ) ベンゼンジアゾニウム、4-ジオクチルアミノベンゼン 20 ジアゾニウム、4ー(N-(2-エチルヘキサノイル)*

D - 1

* ピペラジノ) ベンゼンジアゾニウム、4-ジヘキシルア ミノー2-ヘキシルオキシベンゼンジアゾニウム、4-N-エチル-N-ヘキサデシルアミノ-2-エトキシベ ンゾジアゾニウム、3-クロロー4-ジオクチルアミノ -2-オクチルオキシオベンゼンジアゾニウム、2.5 ージブトキシー4ーモルホリノベンゼンジアゾニウム、 2. 5-オクトキシー4-モルホリノベンゼンジアゾニ ウム、2、5-ジプトキシ-4-(N-(2-エチルへ キサノイル) ピペラジノ) ベンゼンジアゾニウム、2. 類によってその最大吸収波長を制御することができるも 10 5 - ジエトキシー4-(N - (2 - (2 4 - ジーte rt-アミルフェノキシ)ブチリル)ピペラジノ)ベン ゼンジアゾニウム、2,5-ジブトキシー4-トリルチ オベンゼンジアゾニウム、3-(2-オクチルオキシエ トキシ)-4-モルホリノベンゼンジアゾニウムなどの 酸アニオン塩および下記のジアゾニウム塩化合物 D-1 ~D-5が挙げられる。また、ジアゾニウム塩化合物 は、ヘキサフルオロフォスフェート塩、テトラフルオロ ボレート塩、1、5ーナフタレンスルホネート塩が特に 好ましい。

$$(n) C + \theta / (n) * [(k2]]$$

$$C1 - (n) C + \theta / (n)$$

$$C1 - (n) C + \theta / (n)$$

[0049]

D = 2

$$CH_{2} \longrightarrow S \longrightarrow N_{2} \stackrel{?}{P}F_{6} \stackrel{?}{=}$$

$$(n) C_{4}H_{7}0$$

$$CH_{3}O \longrightarrow CH_{3}CH_{13}(n)$$

$$CH_{3}O \longrightarrow CH_{2}CH_{13}(n)$$

$$CH_{3}O \longrightarrow N_{2} PF_{4}$$

【0050】これらのジアゾニウム塩化合物のうち本発 50 明において特に好ましい化合物としては、300~40

0 n mの波長の光により光分解する 4 - (N - (2 -(2, 4-ジーtert-アミルフェノキシ) ブチリ ル) ピペラジノ) ベンゼンジアゾニウム、4-ジオクチ ルアミノベンゼンジアゾニウム、4-(N-(2-エチ ルヘキサノイル)ピペラジノ)ベンゼンジアゾニウム、 4-ジヘキシルアミノ-2-ヘキシルオキシベンゼンジ アゾニウム、4-N-エチル-N-ヘキサデシルアミノ -2-エトキシベンゾジアゾニウム、2,5-ジブトキ シ-4-(N-(2-エチルヘキサノイル) ピペラジ (N-(2-(2, 4-i)-tert-r))シ)ブチリル)ピペラジノ)ベンゼンジアゾニウムや上 記具体 $MD-3\sim D-5$ に示す化合物が挙げられる。こ こでいうジアゾニウム塩化合物の最大吸収波長はそれぞ れの化合物を $0.1g/m^2$ から $1.0g/m^2$ の途膜に したものを分光光度計(ShimazuMPS-200 0) により測定したものである。

【0051】本発明に用いられる上記ジアゾニウム塩と 熱時反応して呈色するカプラーとしては、レゾルシン、 フルルグルシン、2, 3-ジヒドロキシナフタレン-6 20 ースルホン酸ナトリウム、1-ヒドロキシ-2-ナフト

工酸モルホリノプロピルアミド、1,5-ジヒドロキシ ナフタレン、2、3-ジヒドロキシナフタレン、2、3 ージヒドロキシー6-スルファニルナフタレン、2-ヒ ドロキシー3ーナフトエ酸アニリド、2-ヒドロキシー 3-ナフトエ酸エタノールアミド、2-ヒドロキシ-3 ーナフトエ酸オクチルアミド、2-ヒドロキシ-3-ナ フトエ酸-N-ドデシルオキシプルピルアミド、2-ヒ ドロキシ-3-ナフトエ酸テトラデシルアミド、アセト アニリド、アセトアセトアニリド、ベンゾイルアセトア ノ) ベンゼンジアゾニウム、2, 5 - ジエトキシー4 - 10 ニリド、2 - クロロー5 - オクチルアセトアセトアニリ ド、1-フェニル-3-メチル-5-ピラゾロン、1-(2) ーオクチルフェニル) -3-メチル-5-ピラゾ ロン、1-(2', 4', 6'-トリクロロフェニル) -3-ベンズアミド-5-ピラゾロン、1-(2', 4', 6'ートリクロロフェニル)ー3-アニリノー5 ーピラゾロン、1-フェニルー3-フェニルアセトアミ ドー5ーピラゾロン、及び以下に示す C-1~C-6の 化合物等が挙げられる。これらのカプラーを2種以上併 用することにより目的の発色色相を得ることもできる。

[0052]

【化3】

$$C - 3$$
 $(n)C_7H_{15}O$ $CH_2CONH \longrightarrow OC_7H_{15}(n)$

$$C - 4$$
 $(n) C_4 H_{13} 0$
 0
 0
 0
 0

$$C-5$$
 CH_3COCH_2CONH
 $OC_6H_{1,3}(n)$

【0053】塩基性物質としては、無機あるいは有機の 質を放出するような化合物も含まれる。代表的なものに は、有機アンモニウム塩、有機アミン、アミド、尿素お よびチオ尿素さらにそれらの誘導体、チアゾール類、ピ ロール類、ピリミジン類、ピペラジン類、グアニジン 類、インドール類、イミダゾール類、イミダゾリン類、 トリアゾール類、モルホリン類、ピペリジン類、アミジ ン類、フォルムアジン類、ピリジン類等の含窒素化合物 が挙げられる。これらの具体例としてはトリシクロヘキ シルアミン、トリベンジルアミン、オクタデシルベンジ

メチルチオ尿素、アリルチオ尿素、エチレンチオ尿素、 塩基性化合物のほか、加熱時に分解等を生じアルカリ物 40 2-ベンジルイミダゾール、4-フェニルイミダゾー ル、2-フェニルー4-メチルイミダゾール、2-ウン デシルイミダゾリン、2,4,5-トリフリルー2-イ ミダゾリン、1、2ージフェニルー4、4ージメチルー 2ーイミダゾリン、2ーフェニル-2-イミダゾリン、 1. 2. 3 - トリフェニルグアニジン、1. 2 - ジシク ロヘキシルグアニジン、1,2,3-トリシクロヘキシ ルグアニジン、グアニジントリクロロ酢酸塩、N、N' ージベンジルピペラジン、4,4'ージチオモルホリ ン、モルホリニウムトリクロロ酢酸塩、2-アミノベン ルアミン、ステアリルアミン、アリル尿素、チオ尿素、 50 ゾチアゾール、2-ベンゾイルヒドラジノベンゾチアゾ ールなどがある。これらは、2種以上併用することがで きる。

【0054】本発明で用いられる電子供与性染料前躯体 としては、トリアリールメタン系化合物、ジフェニルメ タン系化合物、チアジン系化合物、キサンテン系化合 物、スピロピラン系化合物などが挙げられ、とりわけト リアリールメタン系化合物、キサンテン系化合物が発色 濃度が高く有用である。これらの一部を例示すれば、 3,3-ビス(p-ジメチルアミノフェニル)-6-ジ メチルアミノフタリド(即ちクリスタルバイオレットラ 10 クトン)、3,3-ビス(p-ジメチルアミノ)フタリ ド、3-(p-ジメチルアミノフェニル) - 3-(1,3ージメチルインドールー3ーイル)フタリド、3ー (p-ジメチルアミノフェニル)-3-(2-メチルイ ンドールー3ーイル)フタリド、3ー(oーメチルーp ージエチルアミノフェニル) -3-(2-メチルインド ールー3ーイル)フタリド、4、4'ービス(ジメチル アミノ) ベンズヒドリンベンジルエーテル、N-ハロフ ェニルロイコオーラミン、N-2, 4, 5-トリクロロ フェニルロイコオーラミン、ローダミンーBーアニリノ ラクタム、ローダミン (p-ニトロアニリノ) ラクタ ム、ローダミンーBー(p-クロロアニリノ)ラクタ ム、2-ベンジルアミノー6-ジエチルアミノフルオラ ン、2-アニリノー6-ジエチルアミノフルオラン、2 ーアニリノー3ーメチルー6ージエチルアミノフルオラ ン、2-アニリノ-3-メチル-6-シクロヘキシルメ チルアミノフルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6 ーイソアミルエチルアミノフルオラン、2-(o-クロ ロアニリノ) -6-ジエチルアミノフルオラン、2-オ クチルアミノー6-ジエチルアミノフルオラン、2-エ トキシエチルアミノー3-クロロー2-ジエチルアミノ フルオラン、2-アニリノー3-クロロー6-ジエチル アミノフルオラン、ベンゾイルロイコメチレンブルー、 p-ニトロベンジルロイコメチレンブルー、3-メチル ースピロージナフトピラン、3ーエチルースピロージナ フトピラン、3,3'ージクロロースピロージナフトピ ラン、3-ベンジルスピロジナフトピラン、3-プロピ ルースピロージベンゾピラン等が挙げられる。

【0055】電子受容性化合物としては、フェノール誘 導体、サリチル酸誘導体、ヒドロキシ安息香酸エステル 40 等が挙げられる。特に、ビスフェノール類、ヒドロキシ 安息香酸エステル類が好ましい。これらの一部を例示す れば、2,2ービス(pーヒドロキシフェニル)プロパ ン(即ち、ビスフェノールA)、4,4'ー(p-フェ ニレンジイソプロピリデン)ジフェノール(即ち、ビス フェノールP)、2,2-ビス(p-ヒドロキシフェニ ル) ペンタン、2, 2-ビス(p-ヒドロキシフェニ ル) エタン、2, 2-ビス(p-ヒドロキシフェニル) ブタン、2, 2ービス(4'ーヒドロキシー3', 5' -ジクロロフェニル)プロパン、1, 1-(p-E)ロ 50

キシフェニル)シクロヘキサン、1,1-(p-ヒドロ キシフェニル)プロパン、1,1-(p-ヒドロキシフ ェニル) ペンタン、1, 1-(p-ヒドロキシフェニ ル) -2-エチルヘキサン、3,5-ジ(α-メチルベ ンジル) サリチル酸およびその多価金属塩、3.5-ジ (tertーブチル) サリチル酸およびその多価金属 塩、 $3-\alpha$ 、 α -ジメチルベンジルサリチル酸およびそ の多価金属塩、pーヒドロキシ安息香酸ブチル、pーヒ ドロキシ安息香酸ベンジル、pーヒドロキシ安息香酸ー 2-エチルヘキシル、p-フェニルフェノール、p-ク ミルフェノールなどが挙げられる。

【0056】増感剤としては、分子内に芳香族性の基と 極性基を適度に有している低融点有機化合物が好まし く、pーベンジルオキシ安息香酸ベンジル、 α ーナフチ ルベンジルエーテル、βーナフチルベンジルエーテル、 β ーナフトエ酸フェニルエステル、 α ーヒドロキシー β -ナフトエ酸フェニルエステル、 β -ナフトールー(pークロロベンジル)エーテル、1,4-ブタンジオール フェニルエーテル、1, 4 ー ブタンジオールー p ー メチ ルフェニルエーテル、1、4-ブタンジオール-p-エ チルフェニルエーテル、1,4-ブタンジオールーm-メチルフェニルエーテル、1-フェノキシ-2-(p-トリルオキシ) エタン、1-フェノキシ-2-(p-エ チルフェノキシ) エタン、1-フェノキシー2-(p-クロロフェノキシ)エタン、pーベンジルビフェニル等 が挙げられる。

【0057】本発明において、上記のジアゾニウム塩化 合物、該ジアゾニウム塩化合物と熱時反応して呈色する カプラー、塩基性物質、および電子供与性無色染料、電 子受容性化合物、増感剤の使用形態については特に限定 されない。すなわち、(1) 固体分散して使用する方 法、(2)乳化分散して使用する方法、(3)ポリマー 分散して使用する方法、(4)ラテックス分散して使用 する方法、(5)マイクロカプセル化して使用する方法 などがあるが、このなかでも特に保存性の観点から、マ イクロカプセル化して使用する方法が好ましく、特にジ アゾニウム塩化合物とカプラーとの反応を利用した発色 系ではジアゾニウム塩化合物をマイクロカプセル化した 場合が、電子供与性無色染料と電子受容性化合物との反 応を利用した発色系では電子供与性無色染料をマイクロ カプセル化した場合が好ましい。

【0058】マイクロカプセル化の方法としては、従来 公知のマイクロカプセルの方法を用いることができる。 すなわち、呈色剤、添加剤及びマイクロカプセル壁前駆 体を水に難溶または不溶の有機溶剤に溶解し、水溶性高 分子の水溶液中に添加しホモジナイザーなどを用いて乳 化分散し昇温して、マイクロカプセル壁となる高分子物 質を油/水界面に壁膜として形成することにより調整す ることができる。

【0059】上記有機溶剤としては、酢酸エステル、メ

チレンクロライド、シクロヘキサノン等の低沸点補助溶 剤及び/又はりん酸エステル、フタル酸エステル、アク リル酸エステル、メタクリル酸エステル、その他のカル ボン酸エステル、脂肪酸アミド、アルキル化ビフェニ ル、アルキル化ターフェニル、アルキル化ナフタレン、 ジアリールエタン、塩素化パラフィン、アルコール系、 フェノール系、エーテル系、モノオレフィン系、エポキ シ系などが挙げられる。具体例としては、りん酸トリク レジル、りん酸トリオクチル、りん酸オクチルジフェニ タル酸ジオクチル、フタル酸ジラウレート、フタル酸ジ シクロヘキシル、オレフィン酸ブチル、ジエチレングリ コールベンゾエート、セバシン酸ジオクチル、セバシン 酸ジブチル、アジピン酸ジオクチル、トリメリット酸ト リオクチル、クエン酸アセチルトリエチル、マレイン酸 オクチル、マレイン酸ジブチル、イソアミルビフェニ ル、塩素化パラフィン、ジイソプロピルナフタレン、 1, 1'ージトリルエタン、2, 4ージターシャリアミ ルフェノール、N, N-ジブチル-2-ブトキシ-5-ターシャリオクチルアニリン、ヒドロキシ安息香酸2-エチルヘキシルエステル、ポリエチレングリコールなど の高沸点オイルが挙げられるが、この中でも特にアルコ ール系、りん酸エステル系、カルボン酸系エステル系、 アルキル化ビフェニル、アルキル化ターフェニル、アル キル化ナフタレン、ジアリールエタンが好ましい。更に 上記高沸点オイルにヒンダードフェノール、ヒンダード アミン等の炭化防止剤を添加してもよい。また、オイル としては、特に不飽和脂肪酸を有するものが望ましく、 α - メチルスチレンダイマー等を挙げることができる。 α-メチルスチレンダイマーには、例えば、三井東圧化 30 学製の商品名「MSD100」等がある。

【0060】水溶性高分子としては、ポリビニルアルコ ールなどの水溶性高分子が用いられるが、疎水性高分子 のエマルジョン又は、ラテックスなどを併用することも できる。水溶性高分子としては、ポリビニルアルコー ル、シラノール変性ポリビニルアルコール、カルボキシ 変性ポリビニルアルコール、アミノ変性ポリビニルアル コール、イタコン酸変性ポリビニルアルコール、スチレ ン一無水マレイン酸共重合体、プタジエン一無水マレイ ン酸共重合体、エチレンー無水マレイン酸共重合体、イ ソブチレンー無水マレイン酸共重合体、ポリアクリルア ミド、ポリスチレンスルホン酸、ポリビニルピロリド ン、エチレンーアクリル酸共重合体、ゼラチンなどが挙 げられ、このなかでも特にカルボキシ変性ポリビニルア ルコールが好ましい。疎水性高分子のエマルジョンある いはラテックスとしては、スチレンーブタジエン共重合 体、カルボキシ変性スチレンーブタジエン共重合体、ア クリロニトリルーブタジエン共重合体などが挙げられ る。この時必要に応じて従来公知の界面活性剤等を加え てもよい。マイクロカプセルの壁膜となる高分子物質の 50

具体例としては、例えばポリウレタン樹脂、ポリウレア 樹脂、ポリアミド樹脂、ポリエステル樹脂、ポリカーボ ネート樹脂、アミノアルデヒド樹脂、メラミン樹脂、ポ リスチレン樹脂、スチレン-アクリレート共重合体樹 脂、スチレンーメタクリレート共重合体樹脂、ゼラチ ン、ポリビニルアルコール等が挙げられる。これらのう ち特に好ましい壁剤としてはポリウレタン・ポリウレア 樹脂である。ポリウレタン・ポリウレア樹脂からなる壁 膜を有するマイクロカプセルは、多価イソシアネート等 ル、りん酸トリシクロヘキシル、フタル酸ジブチル、フ 10 のマイクロカプセル壁前駆体をカプセル化すべき芯物質 中に混合し、ポリビニルアルコール等の水溶性高分子の 水溶液に乳化分散し、液温を上昇させて油滴界面で高分 子形成反応を起こすことによって製造される。

> 【0061】ここで多価イソシアネート化合物の具体例 の一部を以下に示す。例えば、m-フェニレンジイソシ アネート、p-フェニレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、2,4-トリレンジイソシ アネート、ナフタレンー1, 4-ジイソシアネート、ジ フェニルメタンー4,4'ージイソシアネート、3, 3'ージフェニルメタンー4,4'ージイソシアネー ト、キシレンー1, 4ージイソシアネート、4, 4'ー ジフェニルプロパンジイソシアネート、トリメチレンジ イソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、プ ロピレンー1, 2~ジイソシアネート、ブチレンー1, 2-ジイソシアネート、シクロヘキシレン-1,2-ジ イソシアネート、シクロヘキシレンー1、4-ジイソシ アネート等のジイソシアネート類、4,4',4''-トリフェニルメタントリイソシアネート、トルエンー 2, 4, 6-トリイソシアネート等のトリイソシアネー ト類、4,4'-ジメチルフェニルメタン-2、2'、 5,5'ーテトライソシアネート等のテトライソシアネ ート類、ヘキサメチレンジイソシアネートとトリメチロ ールプロパンとの付加物、2、4-トリレンジイソシア ネートとトリメチロールプロパンとの付加物、キシリレ ンジイソシアネートとトリメチロールプロパンとの付加 物、トリレンジイソシアネートとヘキサントリオールと の付加物等のイソシアネートプレポリマー等が挙げられ る。また必要に応じ二種類以上の併用も可能である。こ れらのうち特に好ましいものは分子内にイソシアネート 基を三個以上有するものである。

【0062】マイクロカプセル化の方法において、呈色 剤、添加剤及びマイクロカプセル壁前駆体を溶解させる 有機溶剤としては乳化分散で示したオイルを用いること ができる。また水溶性高分子についても同様である。マ イクロカプセルの粒径は $0.1 \sim 1.0 \mu m$ が好まし く、更に好ましくは $0.2\sim0.7\mu$ mの範囲である。 【0063】本発明においては耐光性を更に向上させる ために以下に示す公知の酸化防止剤を用いることがで き、例えばヨーロッパ公開特許第310551号公報、 ドイツ公開特許第3435443号公報、ヨーロッパ公 開特許第310552号公報、特開平3-121449 号公報、ヨーロッパ公開特許第459416号公報、特 開平2-262654号公報、特開平2-71262号 公報、特開昭63-163351号公報、アメリカ特許 第4814262号、特開昭54-48535号公報、 特開平5-61166号公報、特開平5-119449 号公報、アメリカ特許第4980275号、特開昭63 -113536号公報、特開昭62-262047号公 報、ヨーロッパ公開特許第223739号公報、ヨーロ 許第309401号公報等に記載のものが挙げられる。

【0064】更にすでに感熱記録材料、感圧記録材料と して公知の各種添加剤を用いることも有効である。これ らのうち酸化防止剤の一部を示すならば、特開昭60一 125470号公報、特開昭60-125471号公 報、特開昭60-125472号公報、特開昭60-2 87485号公報、特開昭60-287486号公報、 特開昭60-287487号公報、特開昭62-146 680号公報、特開昭60-287488号公報、特開 昭62-282885号公報、特開昭63-89877 号公報、特開昭63-88380号公報、特開昭63-088381号公報、特開平01-239282号公 報、特開平04-291685号公報、特開平04-2 91684号公報、特開平05-188687号公報、 特開平05-188686号公報、特開平05-110 490号公報、特開平05-1108437号公報、特 開平05-170361号公報、特開昭63-2033 72号公報、特開昭63-224989号公報、特開昭

63-267594号公報、特開昭63-182484 号公報、特開昭60-107384号公報、特開昭60 -107383号公報、特開昭61-160287号公 報、特開昭61-185483号公報、特開昭61-2 11079号公報、特開昭63-251282号公報、 特開昭63-051174号公報、特公昭48-043 294号公報、特公昭48-033212号公報等に記 載の化合物が挙げられる。

【0065】具体例には6-エトキシ-1-フェニルー ッパ公開特許第309402号公報、ヨーロッパ公開特 10 2, 2, 4-トリメチル-1, 2-ジヒドロキノリン、 6-エトキシー1-オクチルー2、2、4-トリメチル -1, 2-ジヒドロキノリン、6-エトキシ-1-フェ ニルー2, 2, 4ートリメチルー1, 2, 3, 4ーテト ラヒドロキノリン、6-エトキシ-1-オクチル-2. 2, 4-トリメチル-1, 2, 3, 4-テトラヒドロキ ノリン、シクロヘキサン酸ニッケル、2、2-ビス-4 ーヒドロキシフェニルプロパン、1、1-ビス-4-ヒ ドロキシフェニルー2-エチルヘキサン、2-メチルー 4-メトキシージフェニルアミン、1-メチルー2-フ 20 ェニルインドールが挙げられる。

> 【0066】これら酸化防止剤は、感熱記録層または中 間層、光透過率調整層、保護層に添加することができ る。これらの酸化防止剤などを組み合せて使用する場 合、例えば具体例(Q-7)、(Q-45)、(Q-4 6) または化合物(Q-10) と化合物(Q-13) の 組合せが挙げられる。

[0067]

【化4】

$$Q = 7$$
 $(C_8H_1, 0-N) = 000C_4H_8)_2$

[0068]

【化5】

$$Q - 12$$

$$C_{12}H_{25}O - N$$

$$\begin{array}{c|c} Q-15 & \text{CH}_3 & \text{(tert)} C_3 H_{11} \\ \hline CH_3 & \text{N} & \text{O} & \text{C}_3 H_{11} \text{(tert)} \\ \hline CH_3 & \text{C}_3 H_{11} \text{(tert)} \\ \hline \end{array}$$

[0069]

【化6】

Q-19

$$Q - 20$$

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \end{array}$$

$$Q - 2 \ Z$$

SEC-C₂H₁ 70 CH₃

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

Q - 27

Q-28

(C14H2+0C0CH2CH2) 2S

(C1#H2+0COCH2CH2) 2S

O+ (*H2*00*H3*H32*H3) +C

[0070]

【化7】

$$(HO \longrightarrow CH_2)_2 - C - (CO_2 \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CH_3)_2$$

$$C_4H_4 \longrightarrow CH_2)_2 - C - (CO_2 \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CH_3)_2$$

$$Q - 30$$

$$(HO \longrightarrow CH_2)_2 - C - (CO_2 \longrightarrow CH_2)_3$$

$$C_4H_4 \longrightarrow CH_2$$

$$CH_2 \longrightarrow CH_3$$

$$CH_3 \longrightarrow CH_3$$

$$CH_3 \longrightarrow CH_3$$

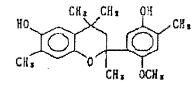
$$Q - 3 2$$

$$Q - 33$$

Q-34

$$Q - 34$$

$$Q - 35$$



Q - 36

$$Q - 37$$

Q-38

$$Q - 39$$

Q - 40

[0071]

Q = 4 1
$$CH_2O - OCH_2 C_2H_3O - OCH_2 - OCH_2 - OCH_3 C_2H_3O - OCH_3 - OCH_$$

Q - 4 2

$$CH_2O - O(C_2H_4O)_2 - OCH$$

$$Q = 4.3$$
 $Q = 4.4$ $C_8 H_{17} O$ $C_8 H_{17} O$

$$Q - 45$$

$$Q = 4.7$$
 $Q = 4.8$ CH_3 $C_{10}H_{21} = N$ $C_{10}H_{21} = N$ $C_{10}H_{21}$

$$CH_3O \longrightarrow O(CH_2)_3 \longrightarrow N \longrightarrow (CH_2)_3O \longrightarrow OCH_3$$

$$CH_3 \longrightarrow O(CH_2)_3 \longrightarrow N \longrightarrow (CH_2)_3O \longrightarrow OCH_3$$

[0072]

$$Q = 5 \begin{array}{c} 33 \\ 0 \end{array}$$

$$Q - 51$$

Q-'5 2

Q = 53

Q - 54

[0073]

【化10】

$$a = 5.5$$

Q-57

Q - 58

【0074】本発明における支持体としてはプラスチッ 30 クフィルム、紙、プラスチック樹脂ラミネート紙、合成 紙、等を用いることができる。

【0075】モノカラーの感熱記録層は、少なくとも実 質的に無色の発色成分Aと、該発色成分Aと反応して発 色する実質的に無色の発色成分Bとを含有する。使用す る発色成分A及び発色成分Bは、互いに接触したときに 発色反応を生ずる成分であり、これらの組合わせとして は下記(イ)~(ワ)のようなものを挙げることができ

【0076】(イ) 光分解性ジアゾニウム塩化合物とカ 40 プラーとの組合せ。

- (ロ)電子供与性染料前駆体と電子受容性化合物との組 合せ。
- (ハ) ベヘン酸銀、ステアリン酸銀のような有機金属塩 とプロトカテキン酸、スピロインダン、ハイドロキノン のような還元剤との組合せ。
- (ニ)ステアリン酸第二鉄、ミリスチレン酸第二鉄のよ うな長鎖脂肪酸塩とタンニン酸、没食子酸、サリチル酸 アンモニウムのようなフェノール類との組合せ。

- などのニッケル、コバルト、鉛、銅、鉄、水銀、銀塩の ような有機酸重金属塩と、硫化カルシウム、硫化ストロ ンチウム、硫化カリウムのようなアルカリ土類金属硫化 物との組合せ、又は前記有機酸重金属塩と、sージフェ ニルカルバジド、ジフェニルカルバゾンのような有機キ レート剤との組合せ。
 - (へ)銀、鉛、水銀、ナトリウムの硫酸塩のような重金 属硫酸塩と、Na-テトラチオネート、チオ硫酸ソー ダ、チオ尿素のような硫黄化合物との組合せ。

【0078】(ト)ステアリン酸第二鉄のような脂肪酸 第二鉄塩と、3、4-ヒドロキシテトラフェニルメタン のような芳香族ポリヒドロキシ化合物との組合せ。

- (チ) 蓚酸塩、蓚酸水銀のような有機酸金属塩と、ポリ ヒドロキシアルコール、グリセリン、グリコールのよう な有機ポリヒドロキシ化合物との組合せ。
- (リ) ペラルゴン酸第二鉄、ラウリン酸第二鉄のような 脂肪酸第二鉄塩と、チオセシルカルバミドやイソチオセ シルカルバミド誘導体との組合せ。

【0079】(ヌ)カプロン酸鉛、ペラルゴン酸鉛、ベ ヘン酸鉛のような有機酸鉛塩と、エチレンチオ尿素、N 【0077】(ホ)酢酸、ステアリン酸、パルミチン酸 50 ードデシルチオ尿素のようなチオ尿素誘導体との組合

世。

(ル) ステアリン酸第二鉄、ステアリン酸銅のような高 級脂肪酸重金属塩とジアルキルジチオカルバミン酸亜鉛 との組合せ。

(ヲ) レゾルシンとニトロソ化合物との組合せのような オキサジン染料を形成するもの。

(ワ) ホルマザン化合物と還元剤及び/又は金属塩との 組合せ。

【0080】これらの中でも、本発明においては(イ) の光分解性ジアゾニウム塩化合物とカプラーの組合せ、 (ロ)の電子供与性染料前駆体と電子受容性化合物の組 合せ、(ハ)の有機金属塩と還元剤の組合せが好まし く、(イ)及び(ロ)の場合がより好ましく、特に (イ) の場合が好ましい。

【0081】本発明において、支持体としてラミネート 紙等酸素透過率の高いものを用いる場合、酸素遮断層と して下塗り層を設け、耐光性を改良することができる。 下塗り層には水溶性高分子化合物が用いられる。たとえ ばポリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、 メチルセルロース、ポリスチレンスルホン酸ナトリウ ム、スチレンーマレイン酸共重合体、ゼラチン等が挙げ られる。

【0082】上記においては、記録材料として感熱記録 材料の例を示したが、本発明の記録材料と、感熱記録材 料以外にもハロゲン化銀感光材料であって、その感光層 側の全塗布乾燥厚みが15μm以上のものも包含され、 この場合にも低湿条件下での保存時のひび割れ等を防止 することができる。

[0083]

【実施例】以下、実施例によって本発明を更に詳細に説 30 明するが、本発明はこれによって限定されるものではな い。なお、実施例中の「部」は全て重量部を意味する。 【0084】(実施例1)

(1) 支持体の作製

LBKP100部からなる木材パルプをダブルディスク リファイナーによりカナディアンフリーネス300cc まで叩解し、エポキシ化ベヘン酸アミド 0.5部、アニ オンポリアクリルアミド1.0部、ポリアミドポリアミ ンエピクロルヒドリン 0. 1部、カチオンポリアクリル アミド 0. 5部をいずれもパルプに対する絶乾重量比で 40 添加し、長網抄紙機により坪量100g/m°の原紙を 抄造、ポリビニルアルコールを1.0g/m² 絶乾重量 で表面サイズし、キャレンダー処理によって密度1.0 に調整した。

【0085】上記原紙のワイヤー面(裏面)側にコロナ 放電処理を行った後、溶融押出機を用いて高密度ポリエ チレンを樹脂厚30μmとなるようにコーティングしマ ット面からなる樹脂層を形成した(この面をウラ面と呼 ぶ)。このウラ面のポリエチレン被覆面にコロナ放電処 理した後、帯電防止剤として酸化アルミニウム(日産化 50 ーヒドロキシフェニル)-2-エチルヘキサン(顕色

学工業(株)製「アルミナゾル100」)/二酸化珪素 (日産化学工業(株)製「スノーテックスO」) = 1/ 2 (重量比)を水に分散させて乾燥後の重量で0.2g /m´ 塗布した。(これを裏PEラミ品と呼ぶ)

【0086】また、原紙のフェルト面(表面)側にコロ ナ放電処理を行い、溶融押出機を用いて、二酸化チタン 10重量%及び微量の群青を含有した低密度ポリエチレ ンを樹脂厚40μmとなるように溶融押出コーティング し、光沢面からなる樹脂層を形成した(この面をオモテ 面と呼ぶ)。オモテ面のポリエチレン被覆面にコロナ放 電処理した後、ゼラチン下塗りを乾燥後の重量で0.1 g/m[®] 塗布した。以下に、イエロー、マゼンタ及びシ アンの3色を独立に熱記録し、フルカラーの画像を再現 することのできる本発明における感熱記録材料の作製例 を示す。

【0087】(2)下塗り層液の調整

膨潤性合成雲母(コープケミカル社製;「ソマシフME 100」) 2. 5部に対して水97. 5部を加え、ダイ ナミルで分散を行った。これを40℃のゼラチン5重量 %水溶液200部中に添加し、30分間攪拌し、下記界 面活性剤-1(5重量%)20部を加えて下塗り層液と した。

[0088]

【化11】 界面活性剂-1

)>-0+CH₂CH₂O+(CH₂), SO₃Na

【0089】(3)シアン感熱記録層液の調製 <電子供与性染料前駆体を含有するカプセル液の調製> **①**A液

3-(o-メチルーp-ジメチルアミノフェニル)-3 ー(1'ーエチルー2'ーメチルインドールー3ーイ ル)フタリド(電子供与性染料前駆体)5部を酢酸エチ ル20部に溶解させた後これにアルキルナフタレン(高 沸点溶媒) 20部を添加し、加熱して均一に混合した。 得られた溶液に、キシリレンジイソシアナート/トリメ チロールプロパンの1/3付加物20部を添加して均一 に撹拌し、A液を調製した。

フタル化ゼラチン6重量%水溶液54部にドデシルスル ホン酸ナトリウム2重量%水溶液2部を添加してB液を 調製した。

【0090】B液にA液を加え、ホモジナイザーを用い て乳化分散し、乳化分散液を得た。得られた乳化分散液 に水68部を加え、混合して均一にした後、該混合液を 撹拌しながら50℃に加熱し、マイクロカプセルの平均 粒子径が1.2μmとなるようにカプセル化反応を3時 間行わせてカプセル液を得た。

【0091】<顕色剤乳化分散液の調製>1.1-(p

剤)2.5部、トリクレジルホスフェート0.3部及びマレイン酸ジエチル0.1部を酢酸エチル10部中に溶解させた。得られた溶液を、ゼラチンの6重量%水溶液20部及び2重量%のドデシルスルホン酸ナトリウム水溶液2部を混合した溶液に投入し、ホモジナイザーを使用して10分間乳化し、乳化分散液を得た。

【0092】<塗布液の調製>先に調製した電子供与性 染料前駆体を含有するカプセル液にSBRラテックス (住友ノーガタック社製;「SN-307」)をカプセ ル固形分に対し40重量%添加し、その後前記電子供与 性染料前駆体を含有するカプセル液に対し顕色剤乳化分 散液を重量比で1/4となるように混合して、シアン層 用塗布液を得た。

【0093】(4)マゼンタ感熱記録層液の調製 <ジアゾ化合物を含有するカプセル液の調製>下記構造 式で示されるジアゾ化合物(1)(365mmの波長の 光で分解) 2. 0部を酢酸エチル20部に溶解した後、 更にアルキルナフタレン20部を添加し、加熱して均一 に混合した。得られた溶液にキシリレンジイソシアナー ト/トリメチロールプロパン1/3の付加物(カプセル 壁剤) 15部添加し、均一に混合してジアゾ化合物の溶 液を得た。得られたジアゾ化合物の溶液を、フタル化ゼ ラチンの6重量%水溶液54部とドデシルスルホン酸ナ トリウムの2重量%水溶液2部を混合した溶液に添加 し、ホモジナイザーを使用して乳化分散した。得られた 乳化分散液に水68部を加えて均一に混合し、撹拌しな がら40℃に加熱し、カプセルの平均粒子径が1.2 u mとなるように3時間カプセル化反応を行わせてカプセ ル溶液を得た。

【0094】 【化12】 ジアゾ化合物(1)

【0095】<カプラー乳化分散液の調製>下記構造式で示されるカプラー(1)2部、1,2,3ートリフェニルグアニジン2部、トリクレジルホスフェート0.3 部及びマレイン酸ジエチル0.1部を酢酸エチル10部中に溶解した。得られた溶液を、ゼラチンの6重量%水溶液20部とドデシルスルホン酸ナトリウム2重量%の水溶液2部を混合した水溶液中に投入した後、ホモジナイザーを用いて10分間乳化し、乳化分散液を得た。

[0096]

【化13】

カプラー(1)

40

【0097】<塗布液の調製>先に調製したジアゾ化合物を含有するカプセル液にSBRラテックス(住友ノーガタック社製:「SN-307」)をカプセル固形分に対し40重量%添加し、その後カプラー乳化液をジアゾ化合物を含有するカプセル液に対し重量比で3/2となるように混合して、マゼンタ層用塗布液を得た。

【0098】(5)イエロー感熱記録層液の調製 <ジアゾ化合物を含有するカプセル液の調製>2.5-ジブトキシー 4ートリルチオベンゼンジアゾニウムヘキ サフルオロフォスフェート(ジアゾ化合物:420 nm の波長の光で分解) 3. 0部を酢酸エチル20部に溶解 した後、これに高沸点溶媒としてアルキルナフタレン2 0部を添加し、加熱して均一に混合した。得られた溶液 に、カプセル壁剤としてキシリレンジイソシアナート/ トリメチロールプロパンの1/3付加物を15部添加 し、均一に混合してジアゾ化合物の溶液を得た。得られ たジアゾ化合物の溶液を、フタル化ゼラチンの6重量% 水溶液54部とドデシルスルホン酸ナトリウム水溶液2 部を混合した溶液に添加し、ホモジナイザーを使用して 乳化分散した。得られた乳化分散液に水68部を加え、 均一に混合した溶液を更に撹拌しながら40℃に加熱 し、カプセルの平均粒子径1.3μmとなるように3時 30 間カプセル化反応を行わせカプセル溶液を得た。

【0099】</br>

【0099】</br>

イカプラー乳化分散液の調製>2-クロロー5-(3-(2,4-ジーtertーペンチル)フェノキシプロピルアミノ)アセトアセトアニリド2部、1,2,3-トリフェニルグアニジン1部、トリクレジルホスフェート0.3部及びマレイン酸ジエチル0.1部を酢酸エチル10部中に溶解し、ゼラチンの6重量%水溶液20部とドデシルスルホン酸ナトリウムの2重量%水溶液2部を混合した水溶液中に投入し、ホモジナイザーを使用して10分間乳化し、乳化分散液を得た。

【0100】<塗布液の調製>先に調製したカプラー乳化分散液をジアゾ化合物を含有するカプセル液に対し重量比で3/2となるように混合して、イエロー層用塗布液を得た。

【0101】(6)中間層液の調製

ゼラチン(新田ゼラチン株式会社製;商品名「#750」)15重量%水溶液10部にポリアクリル酸(日本純薬株式会社製;商品名「ジュリマーAC-10L」)の15重量%水溶液3重量部を加えて均一に混合し、中間層液を得た。

50 【0102】(7)光透過率調整層塗液の調液

41

下記に示す化合物 1.5部、還元剤としてR-6を0. 5部、酢酸エチル6.0部及び燐酸トリクレジル0.8 部と混合し、十分に溶解した。カプセル壁剤としてキシ リレンジイソシアナート/トリメチロールプロパン(7 5%酢酸エチル溶液: 武田薬品社製;「タケネートD1 10N」) 3. 0部をこの溶液に添加し、均一になるよ うに攪拌した。8重量%のカルボキシ変性ポリビニルア ルコール(クラレ(株)製;「KL-318」)水溶液 29. 7部を用意し、先の溶液に添加し、ホモジナイザ 一にて乳化分散を行った。得られた乳化液を40部のイ 10 オン交換水に添加し40℃で3時間攪拌し、カプセル化 反応を行わせた。この後、7.0部のイオン交換樹脂 「アンバーライトMB-03」(オルガノ社製)を添加 してさらに 1 時間攪拌を行った。このようにして目的の 塗布液を調製した。カプセルの平均粒径は0.35μm であった。

[0103]

(8)保護層液の調液

EP130(7重量%)100g水50gバリファイン BF21分散液(20重量%)10g界面活性剤-1(2重量%)5ml界面活性剤-2(5重量%)5ml

ただし、「EP130」電気化学工業社製のドデシル変性ポリビニルアルコール、「バリファイン BF21分散液」は堺化学工業社製の硫酸バリウム超微粒子である。なお、上記界面活性剤-2は下記構造式で示される。

【0105】 【化15】

> 界面活性剤─ 2 C₈H₁₇SO₂NCH₂CO₂K U₃H₇

【0106】(9)感熱記録材料100(比較例)の作 ^観

ポリエチレンでラミネートした紙支持体のオモテ面に、支持体から順に、下塗り層液、シアン感熱記録層液、中間層液、マゼンタ感熱記録層液、中間層液、イエロー感熱記録層液、光透過率調整層液、および保護層液となる 40 ように多層に塗布し、乾燥して多色感熱記録材料100 を得た。塗布量は、乾燥後の固形分換算で、支持体側から順次下塗り層が1.0g/m²、シアン感熱記録層が6.1g/m²、中間層が1.0g/m²、マゼンタ感熱記録層が7.8g/m²、中間層が1.0g/m²、イエロー感熱記録層が7.2g/m²、光透過率調整層が1.5g/m²、および保護層が1.2g/m²とした。

【0107】(10) 感熱記録材料101の作製 感熱記録材料100の光透過率調整層塗液の調液におい 50

* [作 1 4]

OSO2

C4Hg(t)

R-6

[0104]

て、最後に膨潤性合成雲母「ME100」(コープケミカル社製)2.5重量%分散液(下塗り層液調整液時と同様に分散)を50部添加し、かつ該光透過率調整層塗液の塗布量を固形分換算で1.7g/m²とする以外、感熱記録材料100の場合と同様にして感熱記録材料101を作製した。

30 【0108】(11) 感熱記録材料102の作製 感熱記録材料100の保護層液の調液において、膨潤性 合成雲母「ME100」(コープケミカル社製)の2. 5重量%分散液を40g以外感熱記録材料100の場合 と同様にして感熱記録材料102を作製した。

【0109】実施例1で得られた感熱記録材料100~ 102について、以下のようにして評価を行った。

「ひび割れテスト」中3 c m、長さ20 c mにカットした感熱記録材料(サンプル)を10℃、15% R H の低温条件下で1晩調湿後、連続して曲率半径を変化させる治具に通し、ひび割れの発生した位置を基準線からの距離で表した。この値が小さい程、ひび割れが少ないことを示す。

【0110】 [カーリングテスト] 10cm角にカットした感熱記録材料(サンプル)を25℃、20%RHの条件下で4時間調湿後、水平の板上に置いて両額部の板からの距離(mm)の平均値で評価した。この値が小さい程、カーリングが小さいことを示す。以上の結果を表1に示す。

[0111]

【表1】

悲熱記録材料	ひび割れ	カーリング
100(比較例)	155	42
101(本発明)	42	22
102(本発明)	38	20

[0112]

【発明の効果】以上のように、本発明の記録材料によれば、カーリングを防止しつつ、低湿条件下での保存時のひび割れ等を防止することができる。